



First Hit

Previous Doc

Next Doc

Go to Doc#

**End of Result Set** 

Generate Collection Print

L1: Entry 1 of 1

File: DWPI

May 16, 1995

DERWENT-ACC-NO: 1995-212938

DERWENT-WEEK: 199528

COPYRIGHT 2004 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Novel naphthyridine deriv(s). - useful for treatment of nephritis, psoriasis, systemic lupus erythematosus etc.

PATENT-ASSIGNEE:

ASSIGNEE

CODE

OTSUKA SEIYAKU KOGYO KK

SAKA

PRIORITY-DATA: 1993JP-0272507 (October 29, 1993)

Search Selected Search ALL Clear

PATENT-FAMILY:

PUB-NO

PUB-DATE

LANGUAGE

PAGES

MAIN-IPC

JP 07126268 A

May 16, 1995

037

C07D471/04

APPLICATION-DATA:

PUB-NO

APPL-DATE

APPL-NO

DESCRIPTOR

JP 07126268A

October 29, 1993

1993JP-0272507

INT-CL (IPC): A61 K 31/435; A61 K 31/44; A61 K 31/535; C07 D 471/04

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 07126268A BASIC-ABSTRACT:

1,8-Naphthyridine derivs. of formula (I) are new. R1 = hydroxy, lower alkylamino, di-lower alkylamino, morpholino, piperidino or 3-thiazolidinyl; R2 = C(H)R5R6 or C(R7)=NH; R3 = lower alkyl or phenyl opt. substd. by 1 or 2 lower alkoxy or halogen; R4 = H or lower alkyl; R5 = H or hydroxy; R6 = H, lower alkyl, pyridyl, thienyl or phenyl opt. substd. by 1 or 2 lower alkoxy or halogen; R7 = lower alkyl, phenyl or phenyl lower alkyl.

USE - (I) have excellent antiinflammatory activity, immuno-regulatory activity, analgesic activity and antipyretic activity and are useful as immuno-regulators, antiphlogistics, analgesics and antipyretics in the treatment and prevention of chronic arthrorheumatism, nephritis, psoriasis, systemic lupus erythematosus or lumbago.

CHOSEN-DRAWING: Dwg.0/0

TITLE-TERMS: NOVEL NAPHTHYRIDINE DERIVATIVE USEFUL TREAT NEPHRITIS PSORIASIS

5



#### SYSTEMIC LUPUS ERYTHEMATOSUS

DERWENT-CLASS: B02

CPI-CODES: B06-D06; B14-C01; B14-C03; B14-C04; B14-G01; B14-G02; B14-K01; B14-N12; B14-N17C;

CHEMICAL-CODES:

Chemical Indexing M2 \*01\*

Fragmentation Code

D012 D025 D621 F011 F012 F013 F014 F019 F211 F431 F433 F653 F710 G010 G011 G012 G013 G014 G015 G016 G019 G100 H102 H103 H161 H201 H401 H481 H541 H542 H543 H600 H602 H608 H609 H641 H642 H643 J5 J561 J562 L355 M113 M123 M126 M131 M132 M135 M210 M211 M212 M213 M214 M215 M216 M220 M221 M222 M223 M224 M225 M226 M231 M232 M233 M240 M263 M272 M273 M280 M281 M282 M283 M311 M312 M313 M314 M315 M316 M320 M321 M331 M332 M333 M340 M342 M343 M372 M373 M391 M412 M511 M520 M521 M522 M530 M531 M532 M540 M710 M903 M904 P411 P420 P422 P423 P433 P434 P723 P943

Ring Index

01683

Markush Compounds

199528-29101-N

SECONDARY-ACC-NO:

CPI Secondary Accession Numbers: C1995-098358

Previous Doc Next Doc Go to Doc#

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平7-126268

(43)公開日 平成7年(1995)5月16日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup> C 0 7 D 471/04	裁別記号 114 A	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
A 6 1 K 31/435	ABE	9454-4C		
31/44	AAH	9454-4C		
31/535	AAG	9454-4C		
	ABB	9454-4C		
			審查請求	未蘭求 蘭求項の数1 OL (全 37 頁)
(21)出願番号	特顧平5-272507		(71)出願人	000149435
				株式会社大塚製薬工場
(22)出顧日	平成5年(1993)10月	引29日		徳島県鳴門市撫養町立岩字芥原115
			(72)発明者	<b>遊谷</b> 直応
				徳島県板野郡松茂町満穂字満穂開拓96-1
			(72)発明者	井上 誠
				徳島県鳴門市大津町木津野字野神の越122
				<b>の3</b>
			(72)発明者	河村 健一
				徳島県板野郡松茂町満穂字満穂開拓96-1
			(74)代理人	弁理士 浅村 皓 (外3名)
				最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 1,8-ナフチリジン誘導体

(57)【要約】

(修正有)

【目的】 医薬品として有用な化合物を提供する。

【構成】 一般式

〔式中 $R^1$  はOH又はアルキルアミノ基などを、 $R^2$  は下記式

- CHOH | | Co Hanni

などを、 $R^3$  は低級アルキル基など、 $R^4$  は水素又は低級アルキル基、を示す〕で表わされる1, 8-ナフチリジン誘導体。

## 【特許請求の範囲】 【請求項1】 一般式

【化1】

〔式中、R<sup>1</sup> はヒドロオキシ<mark>酸</sub> <sup>3</sup>低級アルキルアミノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、モルホリノ基、ピペリジ ノ基又は3ーチアゾリジニル基を、R<sup>2</sup> は基 【化2】</mark>

$$-CH-R^{5}$$

(式中、 $R^5$  は水素原子又はヒドロオキシ基を、 $R^6$  は 水素原子、低級アルキル基、ピリジル基、チエニル基又 は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子 の $1\sim2$  個を有することのあるフェニル基を示す)又は 基

【化3】

〔式中、R<sup>1</sup> はヒドロオキシ基、低級アルキルプ<sup>3</sup>ノ 基、ジ低級アルキルアミノ基、モルホリノ基、ピペリジ ノ基又は3ーチアゾリジニル基を、R<sup>2</sup> は基 【化5】

(式中、 $R^5$  は水素原子又はヒドロオキシ基を、 $R^6$  は 水素原子、低級アルキル基、ピリジル基、チエニル基又 は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子 の $1\sim 2$  個を有することのあるフェニル基を示す)又は 基

【化6】

(式中、 $R^7$  は低級アルキル基、フェニル基又はフェニル低級アルキル基を示す)を、 $R^3$  は低級アルキル基又は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子

(式中、 $R^7$  は低級アルキル基、フェニル基又はフェニル低級アルキル基を示す)を、 $R^3$  は低級アルキル基又は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の $1\sim2$  個を有することのあるフェニル基を、 $R^4$  は水素原子又は低級アルキル基を示す。〕で表される1, 8ーナフチリジン誘導体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規な1,8-ナフチリジン誘導体に関する。

[0002]

【従来の技術】本発明の1,8-ナフチリジン誘導体は 文献未載の新規化合物である。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は医薬品として 有用な化合物の提供を目的とする。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明によれば下記一般式(1)で表される1,8ーナフチリジン誘導体が提供される。

【化4】

(1)

の $1\sim2$ 個を有することのあるフェニル基を、 $R^4$  は水 素原子又は低級アルキル基を示す。〕

【0005】上記一般式(1)において示される各基と しては、具体的にはそれぞれ以下の各基を例示できる。 即ち、低級アルキル基としては、例えばメチル、エチ ル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、t ertーブチル、ペンチル、ヘキシル基等の直鎖又は分 枝鎖状低級アルキル基を例示できる。低級アルキルアミ ノ基としては、例えばメチルアミノ、エチルアミノ、プ ロピルアミノ、ブチルアミノ、ペンチルアミノ、ヘキシ ルアミノ基等を例示できる。ジ低級アルキルアミノ基と しては、例えばジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジプ ロピルアミノ、ジブチルアミノ、ジペンチルアミノ、ジ ヘキシルアミノ、エチルメチルアミノ基等を例示でき る。低級アルコキシ基としては、例えばメトキシ、エト キシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、ペンチ ルオキシ、ヘキシルオキシ基等を例示できる。フェニル 低級アルキル基としては、例えばベンジル、1-フェニ ルエチル、2-フェニルエチル、3-フェニルプロピ

ル、4-フェニルブチル、5-フェニルペンチル、6-フェニルへキシル基等を例示できる。ハロゲン原子には、弗素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子が包含される。チエニル基には、2-チエニル、3-チエニル基が包含される。ピリジル基には、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル基が包含される。置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の1~2個を有することのあるフェニル基としては、フェニル基の他に例えば4-クロロフェニル、3-クロロフェニル、2-クロロフェニル、4-ブロモフェニル、4-ヨードフェニル、4-ジクロロフェニル、3,4-ジクロロフェニル、3,5-ジクロロフェニル、3,4-ジクロロフェニル、3,5-ジクロロフェニル、3,4-ジクロロフェニル、3,5-ジクロロフェニル、1-ジクロロフェニル、4-ブロストキシフェニル、4-プロポキシフェニル、4-プロポキシフェニル、4-プロポキシフェニル、4-

ブトキシフェニル、4ーペンチルオキシフェニル、4ーヘキシルオキシフェニル、2,4ージメトキシフェニル、3,4ージメトキシフェニル、3,5ージメトキシフェニル基等を例示できる。

【0006】上記一般式(1)で表される本発明の1,8-ナフチリジン誘導体は、優れた抗炎症作用、免疫調節作用、鎮痛作用、解熱作用等を有しており、免疫調節剤、消炎・鎮痛・解熱剤として、慢性関節リウマチ、腎炎、乾癬、全身性エリテマトーデス、腰痛症等の治療及び予防に有用である。

【0007】以下、本発明の上記一般式(1)で表される1,8ーナフチリジン誘導体は、各種の方法により製造できる。その具体例を下記反応工程式に示す。

〔反応工程式-1〕

【化7】

$$\begin{array}{c|c}
C & 1 \\
C & HO \\
R^3
\end{array}$$
(3)

$$\begin{array}{c}
R^{1a} \\
CHO \\
R^{5a}-MgBr \\
(6) \\
R^{3}
\end{array}$$
(5)

(1a)

[式中、R¹aはアミノ基、低級アルキルアミノ基、ジ低級アルキルアミノ基、モルホリノ基、ピペリジノ基又は3ーチアゾリジニル基を、R⁵aは低級アルキル基、ピリジル基、チエニル基又は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の1~2個を有することのあるフェニル基をそれぞれ示し、R³及びR⁴は前記に同じ。〕上記反応工程式−1に示す、化合物(2)のビルスマイヤー反応は、クロロホルム、ジクロロメタン、1、2ージクロロエタン、トルエン、ベンゼン等の不活性溶媒中、N、Nー二置換ホルムアミドと酸化ハロゲン化物とを用いて処理することにより実施される。Nー二置換ホルムアミドとしては、例えばN、Nージメチルホルムアミド(DMF)、N、Nージエチルホルムアミド

等を、酸化ハロゲン化物としては例えばオキシ塩化リン、オキシ臭化リン等を例示でき、通常これらはそれぞれ化合物(2)に対して $1\sim10$ 倍モル量、好ましくは $3\sim4$ 倍モル量程度用いるのがよい。反応条件としては、 $-20\sim150$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$  程度の温度で、通常 $4\sim30$  時間、好ましくは $8\sim20$  時間の反応時間が採用される。次に、得られる化合物(3)とアミン類(4)との反応は、溶媒としてメタノール、エタノール、ジクロロメタン、DMF、N,Nージメチルアセトアミド(DMA)等の不活性溶媒を単独で又は混合して用いて行われる。アミン類(4)の使用量は、通常化合物(3)に対して $1.5\sim2$  倍モル量とするのが一般的で、反応は0  $^{\circ}$   $^{\circ}$  室温付近の温度にて約30  $^{\circ}$   $^{\circ}$  3 時間を要して行われ

る。続いて、化合物 (5) をグリニャール試薬 (6) と 反応させることにより、化合物 (1 a) を得ることができる。反応は、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン (THF) 等の不活性溶媒中、1~1.5当量のグリニャール試薬 (6) を用い、0℃~溶媒の沸点付近の温度にて約30分~3時間で実施される。尚、上記反応工程

式-1における出発化合物(2)は、例えば、J. Med. Chem., 31, 2108(1988)に記載の方法に準じて製造することができる。

【0008】〔反応工程式-2〕 【化8】

〔式中、R<sup>1a</sup>、R<sup>3</sup> 及びR<sup>4</sup> は前記に同じ。〕反応工程式-2に示す様に、化合物(5)を還元することにより、化合物(1 b)を得ることができる。該還元反応は、還元剤として水素化硼素ナトリウム、水素化硼素カリウム、水素化硼素リチウム、水素化シアノ硼素ナトリウム、水素化トリエチル硼素ナトリウム等の水素化硼素化合物を1当量乃至過剰量用い、メタノール、エタノー

(1b) ル等のアルコール系溶媒中又は該アルコール系溶媒とジクロロメタン、ジエチルエーテル等との混合溶媒中、0 ℃~室温付近の温度にて約30分~3時間を要して行われる。

【0009】〔反応工程式-3〕 【化9】

$$\begin{array}{c|c}
R^{1s} \\
C H_2 - R^5 \\
\\
R^3
\end{array}$$

〔式中、R<sup>1a</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>及びR<sup>5</sup>は前記に同じ。〕上 記反応工程式-3における化合物(1c)の還元反応 は、トダラルプロ酢酸、酢酸、プロピオン酸等のカルボン酸系溶媒中還元剤としてトリアルキルシランを用いて

行われる。該トリアルキルシランとしては、例えばトリメチルシラン、トリエチルシラン、トリプロピルシラン、トリイソプロピルシラン等を例示でき、これらは通常2当量以上用いられる。反応条件は、0℃~室温程度

の反応温度、約15分~2時間程度の反応時間が採用される。

【0010】〔反応工程式-4〕 【化10】

$$\mathbb{R}^4$$
  $\mathbb{N}$   $\mathbb{N}$ 

$$\begin{array}{c|c}
C1 & CH = N - OH \\
\hline
R^4 & R^2 & (7)
\end{array}$$

$$\mathbb{R}^4$$
 $\mathbb{N}$ 
 $\mathbb{N}$ 

$$\begin{array}{c} R^{\mathfrak{g}} - M \mathfrak{g} B \mathfrak{r} \\ \hline \qquad \qquad \\ \end{array}$$

(1e)

(8)

[式中、 $R^3$ 、 $R^4$  及び $R^6$  は前記に同じ。] 上記反応 工程式-4において、化合物(3)の化合物(7)への 変換反応は、水、メタノール、エタノール、プロパノー ル等の溶媒中、化合物(3)を約 $1\sim10$ 倍当量のヒド ロキシルアミン鉱酸塩と処理することにより行われる。 反応温度は $0\sim100$ ℃、好ましくは $20\sim50$ ℃と し、反応時間は $0.5\sim5$ 時間、好ましくは $0.5\sim1$ 時間とするのが適当である。次に、化合物(7)の脱水 反応は、ジエチルエーテル、THF、ジオキサン、ベン

ゼン、トルエン等の不活性溶媒中、脱水剤としてオキシ塩化リン、オキシ臭化リン等を化合物(7)に対して1~10倍モル量用い、0~100℃程度、好ましくは0~50℃程度で、約1~8時間、好ましくは1~3時間処理することにより実施される。得られる化合物(8)は、水、メタノール、エタノール、水ーエタノール等の溶媒中、アルカリ水溶液を添加して溶媒の沸点付近の温度で処理することにより化合物(9)に変換される。該アルカリ水溶液としては、水酸化ナト

リウム水溶液、水酸化カリウム水溶液、水酸化リチウム水溶液等が挙げられ、これらは通常2当量以上となる様に添加される。反応時間は約30分~3時間の範囲が適当である。続いて、化合物(9)をグリニャール試薬(10)と反応させることにより、化合物(1e)を得ることができる。反応に用いる不活性溶媒としては、前記化合物(5)とグリニャール試薬との反応におけるものと同様のものが採用される。尚、グリニャール試薬(10)の使用量は3~5当量とするのがよく、反応は0℃~溶媒の沸点付近の温度にて約30分~3時間を要

【0011】上記各反応工程式に示した各工程における 目的化合物は、通常の分離手段により容易に単離精製で きる。該手段としては例えば吸着クロマトグラフィー、 プレパラティブ薄層クロマトグラフィー、再結晶、溶媒 抽出等を例示できる。尚、本発明化合物の一部には光学 異性体が存在するものがあり、本発明は当然それらを包 含する。上記光学異性体は、慣用の分割法、例えば光学 分割剤を使用する方法等で分離することができる。更 に、本発明化合物はこれに常法に従い適当な酸性化合物 を付加反応させることにより、容易に医薬的に許容され る酸付加塩とすることができ、該酸付加塩は遊離形態の 本発明化合物と同様の薬理活性を有しており、本発明は かかる酸付加塩をも包含する。上記酸付加塩を形成し得 る酸性化合物としては、例えば塩酸、硫酸、リン酸、臭 化水素酸等の無機酸及びマレイン酸、フマール酸、リン ゴ酸、酒石酸、クエン酸、安息香酸、ベンゼンスルホン 酸等の有機酸を例示できる。

#### [0012]

して行われる。

【実施例】以下、本発明を更に詳しく説明するため、本 発明化合物の製造例を実施例として挙げる。

【0013】 (実施例1) 1-(3-クロロフェニル) -4-(N, N-ジメチルアミノ) -3-(1-ヒドロ キシエチル) -1, 8-ナフチリジン-2(1H) -オ ンの製造

(工程1) 1-(3-クロロフェニル) -4-ヒドロキシー1,8-ナフチリジン-2(1H) -オン20gをクロロホルム150mlに溶解し、DMF20mlを加えて0℃に冷却し、オキシ塩化リン22.5mlを滴下した。その後、この混合液を1晩加熱還流した。反応混合液を放冷し、氷の中に注ぎ込み、クロロホルムで抽出した。クロロホルム層を集めて水洗いし、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧濃縮した。残渣の粗結晶をn-ヘキサンで洗浄して4-クロロ-1-(3-クロロフェニル) -3-ホルミル-1,8-ナフチリジン-2(1H) -オンを18g得た。

融点:145~147℃

<sup>1</sup> H-NMR 7. 15-7. 61 (5H, m), 8. 51-8. 62 (2H, m), 10. 50 (1H, s) [CDCl<sub>3</sub>]

(工程2) 工程1で得られた化合物15.0g(46.7mmol)をメタノール30ml及びジクロロメタン30mlに溶かし、50%ジメチルアミン水溶液10.6gを加え、室温で30分攪拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣に水20mlを加え、酢酸エチルで抽出した(100ml×3回)。酢酸エチル層を集めて水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。得られた粗結晶をnーヘキサンで洗浄して1ー(3-クロロフェニル)-4-(N, N-ジメチルアミノ)-3-ホルミルー1,8-ナフチリジン-2(1H)-オン13.6g(41.3mmol)を得た。融点:150~153℃

<sup>1</sup> H-NMR 3. 29 (6H, s), 7. 14-7. 51 (5H, m), 8. 31 (1H, d, J=7. 8), 8. 42 (1H, d, J=4. 4), 10. 28 (1H, s) [CDCl<sub>3</sub>]

(工程3) 工程2で得られた化合物2.5 g (7.6 m mo1)を無水THF30mlに溶解し、アルゴン気流下0℃で攪拌し、そこに3N臭化メチルマグネシウムジエチルエーテル溶液3.0mlを加えた。室温で30分攪拌した後、水20mlを加え、次いでクエン酸を加えて中和し、酢酸エチルで抽出した(50ml×3回)。酢酸エチル層を集めて水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。得られた粗結晶をnーヘキサンで洗浄して目的化合物1.5 g (4.4 mmol)を得た。得られた化合物の構造及び物性(1H-NMR及び融点)を第1表に記載する。

〔実施例2~26〕実施例1と同様にして、本発明の各化合物を製造した。得られた化合物の構造及び物性( $^1$ H-NMR及び融点)を第1表に併記する。

【0014】 [実施例27] 1-(3-クロロフェニル)-4-(N, N-ジメチルアミノ)-3-ヒドロキシメチル-1, 8-ナフチリジン-2(1H)-オンの製造

1- (3-クロロフェニル) -4- (N, N-ジメチルアミノ) -3-ホルミルー1, 8-ナフチリジン-2 (1H) -オン (実施例1の工程1~2で得られた化合物) 1. 0g (3.0mmol) をジクロロメタン5ml及びエタノール5mlに溶解し、室温で提拌しながら水素化硼素ナトリウム150mg (2.0mmol)を加えた。室温で30分攪拌した後、水10mlを加え、更にクエン酸を加えて中和し、ジクロロメタンで抽出した(30ml×3回)。ジクロロメタン層を集めて水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液・・・酢酸エチル:n-ヘキサン=2:1)で精製して目的化合物0.75gを得た。得られた化合物の構造及び物性(1H-NMR及び融点)を第1表に記載する。

〔実施例28~39〕実施例27と同様にして、本発明

の各化合物を製造した。得られた化合物の構造及び物性 (1 H-NMR及び融点)を第1表に併記する。

【0015】〔実施例40〕1-(3-クロロフェニル)-4-(N, N-ジメチルアミノ)-3-エチルー1,8-ナフチリジン-2(1H)-オンの製造実施例1で得られた化合物300mg(0.87mmo1)をトリフルオロ酢酸5mlに溶解し、トリエチルシラン0.5mlを室温で加え、室温で30分攪拌した。反応終了後、トリフルオロ酢酸を減圧留去し、残渣を酢酸エチルで希釈し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水で順次洗浄して無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液・・・酢酸エチル:nーヘキサン=2:1)で精製し、目的化合物240mg(0.73mmo1)を得た。得られた化合物の構造及び物性(1H-NMR及び融点)を第1表に記載する。

[実施例41~62] 実施例40と同様にして、本発明の各化合物を製造した。得られた化合物の構造及び物性(1H-NMR及び融点)を第1表に併記する。

〔実施例63〕3 - メチルー4 - (N-メチルアミノ)-1 - (n-プロピル) - 1,8-ナフチリジン-2(1H) - オンの製造

適当な原料化合物を用い、実施例1と同様にして3ーヒドロキシメチルー4ー(N-メチルアミノ)ー1ー(n-プロピル)ー1,8ーナフチリジンー2(1H)ーオンを製造した。次に、これを用いて実施例40と同様にして目的化合物を得た。得られた化合物の構造及び物性( $^1$ H-NMR及び融点)を第1表に記載する。

【0016】〔実施例64〕4ーヒドロキシー3ー(1ーイミノプロピル)-1ー(nープロピル)-1,8ーナフチリジン-2(1H)ーオンの製造

(工程1) 4ーヒドロキシー1ー(nープロピル)ー1,8ーナフチリジンー2(1H)ーオン10gをクロロホルム100mlに溶解し、DMF14mlを加えてー10℃に冷却し、オキシ塩化リン15mlを滴下した。その後、室温で2時間攪拌し、更に70℃で1晩攪拌した。反応混合物に水50mlを加えてジクロロメタンで抽出し(100ml×3回)、ジクロロメタン層を集めて減圧濃縮した。残渣の粗結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄して4ークロロー3ーホルミルー1ー(nープロピル)−1,8ーナフチリジン−2(1H)ーオンを11g得た。

融点:70~72℃

<sup>1</sup> H-NMR 1. 03 (3H, t, J=7. 4), 1. 65-1. 90 (2H, m), 4. 49 (2H, t, J=7. 4), 7. 33 (1H, dd, J=4. 4, 7. 9), 8. 54 (1H, d, J=7. 9), 8. 74 (1H, d, J=4. 4), 10. 54 (1H, s) [CDC13] (工程2) 工程1で得られた化合物10gをエタノール100mlに溶解し、ヒドロキシルアミン塩酸塩10gを加え、室温で40分攪拌した。反応混液を0℃に冷却し、析出した結晶を遮取して4-クロロ-1-(n-プロピル)-1,8-ナフチリジン-2(1H)-オン-3-カルバルデヒドオキシム7.5gを得た。

融点:186~188℃

<sup>1</sup> H-NMR 0. 93 (3H, t, J=7. 4), 1. 57-1. 75 (2H, m), 4. 34 (2H, t, J=7. 7), 7. 47 (1H, dd, J=4. 7, 8. 2), 8. 24 (1H, s), 8. 43 (1 H, d, J=8. 2), 8. 74 (1H, d, J=4. 7), 11. 92 (1H, s) [CDCl<sub>3</sub>]

(工程3) 工程2で得られた化合物3.0gをTHF50m1に溶解し、オキシ塩化リン5.0gを0℃で滴下した。室温で1時間攪拌した後、水100m1を加え、析出した結晶を濾取して4ークロロー3ーシアノー1ー(nープロピル)-1,8ーナフチリジン-2(1H)-オン2.3gを得た。

融点:131~132℃

<sup>1</sup> H-NMR 1.01 (3H, t, J=7.5), 1.69-1.85 (2H, m), 4.49 (2H, t, J=7.8), 7.40 (1H, dd, J=4.6, 8.6), 8.38 (1H, d, J=8.6), 8.80 (1H, d, J=4.6) [CDC1<sub>3</sub>] (工程4) 工程3で得られた化合物2.0g (8.1mmol) をエタノール25mlに溶解し、そこへ水酸化ナトリウム1.3g (33mmol) を水10mlに溶かした水溶液を加え、80℃で10分間攪拌した。反応終了後、エタノールを減圧留去し、残渣に水20mlを加え、3N塩酸を加えて酸性にした。析出した結晶を濾取し、水で洗浄した後、80℃で1時間減圧乾燥して3

-シアノ-4-ヒドロキシ-1-(n-プロピル)-1, 8-ナフチリジン-2(1H)-オン1.77g

融点:228~230℃

(7.7mmol) を得た。

<sup>1</sup> H-NMR 0. 97 (3H, t, J=7. 9), 1. 66-1. 74 (2H, m), 4. 33 (2H, t, J=7. 9), 4. 89 (1H, brs), 7. 4 3 (1H, dd, J=4. 9, 7. 9), 8. 52 (1 H, d, J=7. 9), 8. 81 (1H, d, J=4. 9) [DMSO-d<sub>6</sub>]

(工程5) 工程4で得られた化合物1.0g(4.4mmo1)を無水THF20mlに溶解し、アルゴン気流下0℃に冷却し、3N臭化エチルマグネシウムジエチルエーテル溶液3.7ml(約2.5当量)を滴下した。室温で1時間攪拌した後、水10mlを加え、次いでクエン酸を加えて中和し、酢酸エチルで抽出した(50ml×2回)。酢酸エチル層を集めて水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。得

られた粗結晶をn-ヘキサンで洗浄して目的化合物 0. 88g (3.4mmo1)を得た。得られた化合物の構造及び物性 ( $^1$ H-NMR及び融点)を第1表に記載する。

【0017】 [実施例65~72] 実施例64と同様に

して、本発明の各化合物を製造した。得られた化合物の 構造及び物性( $^1$  H-NMR及び融点)を第 $^1$  表に併記 する。

【表 1 】

### 第 1 表

NO.	構	造	融点(℃)	'H-NAR(る: ppm, 内部基準:TMS)
1	H <sub>3</sub> C CI	-CH < CH 3 -CH < CH 3 -CH < CH 3	161 \$ 164	1. 68(3H, d, J=6. 7) 3. 09(6H, s) 4. 94(1H, d, J=11. 6) 5. 09-5. 20(1H, n) 7. 18-7. 58(5H, n) 8. 19(1H, d, J=7. 9) 8. 42(1H, d, J=4. 7) CDCl <sub>3</sub>
2	H <sub>3</sub> C CH	I₃ ✓ CH ← CH2CH3 ™ O H2CH3	113 \$ 115	1. 02(3H, t, J=7. 4) 1. 04(3H, t, J=7. 4) 1. 71-1. 86(3H, m) 2. 01-2. 19(1H, m) 3. 01(6H, s) 4. 40-4. 51(2H, m) 4. 72-4. 85(1H, m) 5. 10(1H, d, J=11. 4) 7. 18(1H, dd, J=4. 6, 7. 9) 8. 12(1H, d, J=7. 9) 8. 56(1H, d, J=4. 6) CDC1 <sub>8</sub>

【表2】

第1表(続き)

NO.	樽	造	融 点 (°C)	<sup>1</sup> H-M-R(ð: ppm, 内部基準:TMS)
3	H <sub>2</sub> C N	CH <sub>3</sub> OH CH-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> O	111 \$ 113	1. 06(3H, t, J=7. 4) 1. 75-1. 89(1H, m) 2. 03-2. 20(1H, m) 3. 09(6H, s) 4. 68(1H, d, J=11. 6) 4. 73-4. 87(1H, m) 7. 15-7. 55(5H, m) 8. 17(1H, d, J=7. 9) 8. 41(1H, d, J=4. 6) CDC1 <sub>3</sub>
4		OH CH-CH2CH2 O	238 \$ 239	1. 09(3H. t. J=7. 4) 1. 60-1. 90(1H. m) 2. 10-2. 30(1H. m) 3. 25-3. 43(4H. m) 3. 91-3. 94(4H. m) 4. 95-5. 00(1H. m) 7. 20-7. 40(3H. m) 7. 50-7. 70(3H. m) 8. 36(1H. d. J=7. 9) 8. 44(1H. d. J=4. 7) CDC1 <sub>8</sub>
5		CH−CH₂ ← O	224 \$ 225	2. 70-3. 20(2H, m) 3. 30-3. 45(2H, n) 3. 70-3. 90(4H, n) 5. 30-5. 40(1H, m) 7. 10-7. 75(11H, m) 8. 22(1H, d, J=7. 9) 8. 44(1H, d, J=4. 7) CDC1 <sub>3</sub>

【表3】

第1表(続き)

NO.	構	<b>造</b>	融 点 (°C)	'H-NAR(ð: ppm 内部基準:TMS)
6	O N N CH <sub>2</sub> C	_OH _CH-CH₂ -⟨> H2CH3	112 5 113	1. 06(3H. t. J=7. 4) 2. 25-3. 15(2H, m) 3. 30-3. 40(2H, m) 3. 60-3. 85(4H, m) 4. 50-4. 65(2H, m) 5. 25-5. 35(1H, m) 7. 05-7. 30(6H, m) 8. 15(1H, d. J=7. 9) 8. 60(1H, d. J=4. 6) CDC1 <sub>2</sub>
7	H <sub>9</sub> C CH	OH CH-CH <sub>2</sub> - ©	237 \$ 238	2. 80(6H, s) 3. 20-3. 50(2H, m) 5. 10-5. 20(1H, m) 7. 10-7. 75(11H, m) 8. 04(1H, d, J=7. 9) 8. 41 (1H, d, J=4. 7) CDC1 <sub>8</sub>
8	H₃C CH N N N CH₂CI	CH— OH	125 \$ 126	0. 96(3H, t, J=7. 4) 1. 65-1. 80(2H, m) 3. 02(6H, s) 4. 33-4. 51(2H, m) 5. 83(1H, d, J=11. 5) 6. 08(1H, d, J=11. 5) 7. 17-7. 48(6H, m) 8. 15(1H, d, J=7. 9) 8. 59(1H, d, J=4. 6) CDC1 a

【表4】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点(℃)	'H-NMR(ð: ppm 内部基準:TMS)
9	H <sub>3</sub> C N	CH <sub>3</sub> CH CH CH CH CH CH CH	243 \$ 245	3. 10(6H. s) 5. 49(1H, d, J=11. 5) 6. 11(1H, d, J=11. 5) 7. 13-7. 50(10H, m) 8. 20(1H, d, J=7. 9) 8. 44(1H, d, J=4. 6) CDC1 <sub>3</sub>
10	NHO N N	CH <sub>3</sub> OH CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	208 \$ 210	1. 03(3H, t, J=7. 4) 1. 71-1. 97(2H, m) 3. 16(3H, d, J=5. 8) 3. 88(1H, brs) 5. 08-5. 17(1H, m) 5. 47-5. 60(1H, brs) 7. 10-7. 51(5H, m) 8. 20(1H, d, J=8. 0) 8. 39(1H, d, J=4. 6) CDC1 <sub>8</sub>
11		CH CH2CH3	195 \$ 197	1. 09(3H. t. J=7. 4) 1. 71-1. 90(1H. m) 2. 05-2. 21(1H. m) 3. 23-3. 45(4H. m) 3. 91-3. 98(4H. m) 4. 61(1H. d. J=11. 7) 4. 91-5. 03(1H. m) 7. 15-7. 55(5H. m) 8. 37(1H. d. J=7. 9) 8. 44(1H. d. J=4. 8) CDC1 <sub>8</sub>

【表5】

第1表(続き)

NO.	樽	造	融 点	'H-NMR(る: ppm, 内部基準:TMS)
12	H₃C C N N N CH₂C	H₃ ∕CH ⟨OH CH₃ Name of the characteristic of the characteristi	75 \$ 77	1. 02(3H, t, J=7. 4) 1. 64(3H, d, J=6. 7) 1. 69-1. 85(2H, m) 3. 01(6H, s) 4. 41-4. 52(2H, m) 5. 07-5. 17(1H, m) 5. 38(1H, d, J=11. 4) 7. 17(1H, dd, J=4. 5, 7. 9) 8. 14(1H, d, J=7. 9) 8. 56(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>2</sub>
13	H <sub>2</sub> C CI	CH CH2 CH2	155 \$ 158	2. 80(6H, s) 3. 25-3. 41(2H, m) 4. 95-5. 18(2H, m) 7. 11-7. 58(10H, m) 8. 04(1H, d, J=7. 9) 8. 41(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>2</sub>

【表6】

第1表(続き)

NO.	樽	造	融 点 (°C)	'H-NMR(ð: ppm, 内部基準:TMS)
14	N N N CH₂CI	_OH _CH-CH2 CH8 H2CH3	136 \$ 137	1. 01 (3H, t, J=7. 4) 1. 06 (3H, t, J=7. 4) 1. 65-1. 80 (10H, m) 3. 10-3. 32 (4H, m) 4. 42-4. 49 (2H, m) 4. 87-4. 90 (1H, m) 5. 14 (1H, d, J=11. 4) 7. 18 (1H, dd, J=4. 4, 7. 9) 8. 27 (1H, d, J=7. 9) 8. 56 (1H, d, J=4. 4) CDC1 <sub>3</sub>
15		_OH -CH-CH₂CH₃ ≈0 ~C1	199 \$ 201	1. 07(3H, t, J=7. 4) 1. 70–1. 85(1H, m) 2. 05–2. 21(1H, m) 3. 22(2H, t, J=5. 9) 3. 63–3. 75(2H, m) 4. 49(1H, d, J=8. 4) 4. 56(1H, d, J=8. 4) 4. 65(1H, brs) 4. 80–4. 95(1H, m) 7. 15–7. 63(5H, m) 8. 29(1H, d, J=7. 9) 8. 45(1H, d, J=4. 6) CDC1.

【表7】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点 (°C)	'H-NMR(δ: ppm. 内部基準:TMS)
16	H <sub>3</sub> C C	H <sub>2</sub> OH CH-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> 0	133 \ \ \ 135	0. 98(3H, t, J=7.1) 1. 35-1. 75(3H, m) 2. 07-2. 21(1H, m) 3. 09(6H, s) 4. 68(1H, d, J=11.5) 4. 85-4. 95(1H, m) 7. 15-7. 53(5H, m) 8. 17(1H, d, J=8.1) 8. 41(1H, d, J=4.6) CDC1 <sub>8</sub>
17	H <sub>3</sub> C C	H <sub>a</sub> OH OH CH = CH CH <sub>a</sub> O COH CH	149 \$ 151	0. 79(3H, d, J=6. 7) 1. 14(3H, d, J=6. 7) 2. 25-2. 37(1H, m) 3. 10(6H, s) 4. 40-4. 60(2H, m) 7. 10-7. 52(5H, m) 8. 14(1H, d, J=7. 9) 8. 41(1H, d, J=4. 8) CDC1 <sub>3</sub>

【表8】

第1表(続き)

NO.	樽	造	融点(°C)	'H-NMR(る: ppm. 内部基準:TMS)
18	H₃C CH N N	Is _OH _CH-CH2 CH3 >O _OCH3	155 \$ 157	1. 02(1. 5H. t. J=7. 4) 1. 04(1. 5H. t. J=7. 4) 1. 76-2. 15(2H. m) 3. 08(3H. s) 3. 09((3H. s) 3. 71(1. 5H. s) 4. 75-4. 95(2H. m) 7. 09-7. 53(5H. m) 8. 15(1H. d. J=8. 0) 8. 41(1H. d. J=4. 7) CDC1s
19	H <sub>9</sub> C CH	OH CH N	187 \$ 189	3. 14(6H, s) 5. 55(1H, d, J=11. 4) 6. 15(1H, d, J=11. 4) 7. 10-7. 51(6H, m) 7. 91(1H, d, J=7. 9) 8. 21(1H, d, J=7. 9) 8. 45-8. 49(2H, m) 8. 60(1H, s) CDCl <sub>3</sub>

【表9】

第1表 (続き)

NO.	樽	造	融 点·(°C)	'H-NMR(る: ppm. 内部基準:TMS)
20	H <sub>3</sub> C CH	CH S CH	200 \$ 202	3. 12(6H, s) 5. 87(1H, d. J=11. 3) 6. 27(1H, d. J=11. 3) 6. 92(1H, dd. J=3. 6, 5. 1) 6. 99-7. 01(1H, m) 7. 15-7. 52(6H, m) 8. 19(1H, d. J=7. 9) 8. 45(1H, d. J=4. 6) CDC1 3
21	H <sub>9</sub> C CH	CH CI	94. 5 \$ 95. 5	0. 97(3H. t. J=7. 4) 1. 66-1. 77(2H, m) 3. 04(6H. s) 4. 39-4. 49(2H. m) 5. 83(1H. d. J=11. 4) 6. 05(1H, d, J=11. 4) 7. 21-7. 33(4H, m) 7. 42(1H, s) 8. 16(1H. d. J=7. 9) 8. 61(1H. d. J=4. 5) CDC1:

【表10】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点 (℃)	'H-NMR(δ: ppm 内部基準:TMS)
22	H <sub>3</sub> C CI N N CH <sub>2</sub> C	H₃ CH ← CH CH ← CH CH₂CH₃	98 \$ 100.5	0. 96(3H, t, J=7. 4) 1. 73(2H, q, J=7. 4) 3. 02(6H, s) 4. 43(2H, t, J=7. 4) 5. 82(1H, d, J=11. 4) 6. 04(1H, d, J=11. 4) 7. 19-7. 28(3H, m) 7. 38(2H, d, J=7. 9) 8. 16(1H, d, J=7. 9) 8. 60(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>
23	H <sub>2</sub> C CH	OH CH CH C1 H <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	130 5 131	1. 01 (3H, t, J=7. 4) 1. 79(2H, q, J=7. 4) 2. 95(6H, s) 4. 47-4. 53(2H, m) 6. 17(1H, d, J=10. 9) 6. 28(1H, d, J=10. 9) 7. 17-7. 21(3H, m) 7. 37-7. 40(1H, m) 7. 46-7. 50(1H, m) 8. 11(1H, d, J=7. 9) 8. 60(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>2</sub>

【表11】

第1表(続き)

NO.	搆	造	融 点 (°C)	'H-NAR(ð: ppm, 内部基準:TMS)
24	H <sub>2</sub> C C N CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	61 <b>62.</b> 5	0. 98(3H, t, J=7. 4) 1. 74(2H, q, J=7. 4) 3. 01(6H, s) 3. 78(3H, s) 4. 38-4. 48(2H, m) 5. 84(1H, d, J=11. 4) 6. 03(1H, d, J=11. 4) 6. 84(2H, d, J=8. 4) 7. 20(1H, dd, J=5. 0, 7. 9) 7. 36(2H, d, J=8. 4) 8. 15(1H, d, J=7. 9) 8. 59(1H, d, J=5. 0) CDC1 <sub>3</sub>
25	H <sub>3</sub> C C N	H <sub>3</sub> OH OCH <sub>3</sub> CH OCH <sub>3</sub>	91.5 \$ 92.5	0. 96(3H, t, J=7. 4) 1. 72(2H, q, J=7. 4) 3. 03(6H, s) 3. 78(3H, s) 4. 43(2H, t, J=7. 4) 5. 81(1H, d, J=11. 4) 6. 05(1H, d, J=11. 4) 6. 77(1H, dd, J=2. 5, 8. 4) 6. 97(1H, d, J=7. 4) 7. 05(1H, s) 7. 18-7. 24(2H, m) 8. 16(1H, d, J=7. 9) 8. 59(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>

【表12】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点 (°C)	'H-NMR(ð: ppm, 内部基準:TMS)
26	H <sub>3</sub> C C N N N CH <sub>2</sub> t	H <sub>2</sub> OH OH OH CH 2CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH	129 \$ 130	1. 00(3H. t. J=7. 4) 1. 78(2H. q. J=7. 4) 2. 94(6H. s) 3. 89(3H. s) 4. 46-4. 51(2H. m) 6. 09(1H. d. J=10. 9) 6. 30(1H. d. J=10. 9) 6. 85-6. 91(2H. m) 7. 15-7. 27(2H. m) 7. 41(1H. d. J=7. 9) 8. 10(1H. d. J=7. 9) 8. 57(1H. d. J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>
27	H <sub>B</sub> C C	H.; ✓ CH2OH № 0 ─ C1	178 \$ 180	3. 15(6H. s) 3. 73(1H, brs) 4. 74(1H, d, J=5. 1) 7. 13-7. 55(5H, m) 8. 20(1H. d, J=7. 9) 8. 40(1H. d, J=4. 6) CDC1 <sub>8</sub>
28		∕CH2OH >0	>250 Decomp	3. 30-3. 40(4H, m) 3. 90-4. 00(4H, m) 4. 68(2H, d, J=4. 7) 5. 05(1H, t, J=4. 7) 7. 20-7. 62(6H, m) 8. 40-8. 50(2H, m) DMS0-d <sub>0</sub>

【表13】

第1表 (続き)

NO.	構	造	<b>殿</b> 点	'H-NMR(ð: ppm. 内部基準:TMS)
29	H <sub>3</sub> C N	CH <sub>3</sub> OH	230 \$ 231	3. 14(6H. s) 3. 88(1H. t. J=5. 7) 4. 75(2H. d. J=5. 7) 7. 18(1H. dd. J=4. 7. 7. 9) 7. 20-7. 30(2H. m) 7. 50-7. 65(3H. m) 8. 20(1H. d. J=7. 9) 8. 41(1H. d. J=4. 7) CDC12
30	N N CH2	CH2OH O CH2CH3	125 \$ 126	1. 02(3H, t, J=7. 9) 1. 70-1. 81(2H, m) 3. 30-3. 33(4H, m) 3. 83-3. 92(5H, m) 4. 47(2H, t, J=7. 9) 4. 80(2H, d, J=6. 9) 7. 20(1H, dd, J=5. 0, 7. 9) 8. 30(1H, d, J=7. 9) 8. 59(1H, d, J=5. 0) CDC1s
31		CH <sup>2</sup> OH	193 \$ 196	3. 37-3. 43(4H. m) 3. 41(1H, brs) 3. 91-3. 98(4H. m) 4. 81(2H. d. J=6. 7) 7. 16-7. 56(5H, m) 8. 32(1H. d. J=7. 9) 8. 44(1H, d, J=4. 7) CDCl 8

【表14】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点(℃)	'H-NMR(ð: ppm, 内部基準:TMS)
32	NHC N N	H <sub>3</sub> CH₂OH O	· 243	3. 06(1H, t, J=6. 7) 3. 33(3H, d, J=5. 4) 4. 83(2H, d, J=6. 7) 5. 08(1H, brs) 7. 11-7. 52(5H, m) 8. 08(1H, d, J=7. 9) 8. 42(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>2</sub>
33	H <sub>2</sub> C N	CH <sub>2</sub> OH O C1	180 5 183	3. 15(6H, s) 3. 59(1H, t. J=6. 4) 4. 74(2H, d. J=6. 4) 7. 19-7. 23(3H, m) 7. 47(1H, s) 8. 20(1H, d. J=8. 2) 8. 41(1H, d. J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>
34		_ CH₂OH >0 _C1	233 \$ 235	3. 42-3. 45(4H, m) 3. 53(1H, brs) 3. 93-3. 96(4H, m) 4. 82(2H, s) 7. 22(1H, dd, J=4. 8, 8. 1) 7. 31-7. 65(4H, m) 8. 32(1H, d, J=8. 1) 8. 43(1H, d, J=4. 8) CDC1 <sub>2</sub>

【表15】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点	'H-NMR(ð: ppm. 内部基準:TMS)
35		CH+OH	210 \$ 213	3. 39-3. 42(4H, m) 3. 57(1H, brs) 3. 92-3. 96(4H, m) 4. 81(2H, d, J=6. 3) 7. 19-7. 25(3H, m) 7. 53(2H, d, J=6. 8) 8. 33(1H, d, J=8. 1) 8. 44(1H, d, J=4. 6) CDC1 <sub>2</sub>
36		CH±OH O OCH₃	218 \$ 220	3. 39-3. 42(4H. m) 3. 72(3H. s) 3. 74(1H. brs) 4. 82(2H. s) 7. 10-7. 51(5H. m) 8. 31(1H. d. J=7. 9) 8. 43(1H. d. J=4. 7) CDC1 <sub>3</sub>
37	N N	CH2OH CH2OH O CH2CH2	57 \$ 59	1. 02(3H. t. J=7. 4) 1. 65-1. 83(2H. m) 3. 06(6H. s) 4. 05(1H. brs) 4. 46(2H. t, J=7. 8) 4. 73(2H. d. J=5. 9) 7. 17(1H. dd. J=4. 6, 7. 9) 8. 16(1H. d. J=7. 9) 8. 56(1H. d. J=4. 6) CDC1.

【表16】

第1表 (続き)

NO.	構 造	融 点(℃)	'H-NMR(δ: ppm, 内部基準:TMS)
38	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> N CH <sub>2</sub> OH N CH <sub>2</sub> CH CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	95 \$ 96	1. 00(3H, t, J=7. 3) 1. 71-1. 82(2H, m) 2. 61(3H, s) 3. 04(6H, s) 4. 15(1H, t, J=6. 6) 4. 46(2H, t, J=7. 9) 4. 72(2H, d, J=6. 6) 7. 15(1H, d, J=7. 9) 8. 02(1H, d, J=7. 9) CDCI <sub>3</sub>
39	H <sub>3</sub> C CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> N CH <sub>2</sub> OH  N O  CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	oi l	0.89(3H. t, J=7.4) 1.02(3H. t, J=7.4) 1.23-1.38(2H. m) 1.53-1.64(2H. m) 1.78(2H. q. J=7.4) 2.99(3H. s) 3.22(2H. t, J=7.4) 4.17(1H. br) 4.44-4.50(2H. m) 4.71(2H. s) 7.18(1H. dd. J=4.5. 7.9) 8.17(1H. d. J=7.9) 8.57(1H. d. J=4.5) CDC1 <sub>3</sub>

【表17】

第1表 (続き)

NO.	構	造	融点(°C)	'H-NMR(δ: ppm, 内部基準:TMS)
40	H <sub>s</sub> C N	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	122 5 124	1. 24(3H, t, J=7. 4) 2. 74(2H, q, J=7. 4) 3. 04(6H, s) 7. 11-7. 52(5H, m) 8. 17(1H, d, J=7. 9) 8. 36(1H, d, J=4. 6) CDCl <sub>3</sub>
41	H <sub>2</sub> C CN N CH <sub>2</sub>	CH₂CH₂CH₃ CH₂CH₂CH₃ O CH₂CH₃	67 \$ 69	1.01(3H, t, J=7.4) 1.03(3H, t, J=7.4) 1.51-1.69(2H, m) 1.72-1.85(2H, m) 2.61-2.71(2H, m) 2.96(6H, m) 4.40-4.50(2H, m) 7.12(1H, dd, J=4.8, 7.9) 8.11(1H, d, J=7.9) 8.50(1H, d, J=4.8) CDC1:
42	H <sub>3</sub> C C	H <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> O  CI	123 \$ 125	1. 03(3H. t. J=7. 3) 1. 53-1. 70(2H. m) 2. 68(2H. t. J=8. 2) 3. 04(6H. s) 7. 11-7. 51(5H. m) 8. 16(1H. d. J=7. 8) 8. 35(1H. d. J=4. 6) CDC1.

【表18】

第1表 (続き)

NO.	構	造	融 点 (°C)	<sup>1</sup> H-NAR(る: ppm. 内部基準:TMS)
43		CH2CH2CH3 O	227	1. 05(3H. t. J=7. 4) 1. 64(2H. q. J=7. 4) 2. 72-2. 78(2H, m) 3. 29(4H. br) 3. 94(4H. t. J=4. 5) 7. 15(1H. dd. J=5. 0. 7. 9) 7. 24-7. 28(2H. m) 7. 43-7. 58(3H. m) 8. 34(1H. d. J=7. 9) 8. 38(1H. d. J=5. 0) CDC1 <sub>8</sub>
44	H₃C CH N N N CH₂CH	CH <sub>2</sub> —	69. 5 \$ 70	1. 00(3H, t, J=7. 4) 1. 76(2H, q, J=7. 4) 2. 87(6H, s) 4. 15(2H, s) 4. 45-4. 50(2H, m) 7. 11-7. 24(6H, m) 8. 08(1H, d, J=7. 9) 8. 53(1H, d, J=5. 0) CDC1 s

【表19】

第1表 (続き)

NO.	構	造	融 点 (℃)	'H-NMR(る: ppm, 内部基準:TMS)
45	H <sub>2</sub> C CH	CH <sub>2</sub> — CH <sub>2</sub>	211. 5 \$ 213	2. 93(6H, s) 4. 16(2H, s) 7. 13-7. 30(8H, n) 7. 41-7. 50(2H, n) 8. 12(1H, d, J=7. 9) 8. 39(1H, d, J=5. 0) CDC1 <sub>9</sub>
46	H <sub>3</sub> C CH N N N CH <sub>2</sub> CF	- CH₂CH₃ >0	65 \$ 67	1. 01 (3H. t, J=7. 4) 1. 22(3H, t, J=7. 4) 1. 68-1. 83(2H, m) 2. 73(2H, q, J=7. 4) 2. 97(6H, s) 4. 46(2H, t, J=7. 7) 7. 12(1H, dd, J=4. 6, 7. 9) 8. 13(1H, d, J=7. 9) 8. 50(1H, d, J=4. 6) CDCl <sub>2</sub>

【表20】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点(℃)	'H-NMR(る: ppm. 内部基準:TMS)
47	H <sub>3</sub> C CH	CH2CH2CH2CH3	126 \$ 128	0. 96(3H. t, J=7. 4) 1. 45(2H. q, J=7. 4) 1. 54-1. 62(2H. m) 2. 67-2. 73(2H. m) 3. 04((6H. s) 7. 12-7. 20(2H. m) 7. 28-7. 29(1H. m) 7. 37-7. 51(2H. m) 8. 16(1H. d, J=7. 9) 8. 36(1H. d, J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>
48	H₂C CH	CH <sub>2</sub> — N	191.5 \$ 193	2. 98(6H, s) 4. 14(2H, s) 7. 15-7. 20(3H, m) 7. 25-7. 29(1H, m) 7. 36-7. 51(2H, m) 7. 62(1H, d, J=7. 9) 8. 13(1H, d, J=7. 9) 8. 38-8. 42(2H, m) 8. 54(1H, s) CDCl <sub>3</sub>

【表21】

第1表(続き)

NO.	梅	造	融·点 (℃)	'H-NAR(δ: ppm. 内部基準:TMS)
49	H <sub>3</sub> C C	H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Cl	84. 5 \$ 86	1. 00(3H, t, J=7. 4) 1. 76(2H, q, J=7. 4) 2. 91(6H, s) 4. 18(2H, s) 4. 47-4. 52(2H, m) 7. 04-7. 29(5H, m) 8. 20(1H, d, J=7. 9) 8. 64(1H, d, J=5. 0) CDC1 <sub>3</sub>
50	H <sub>3</sub> C C	H <sub>s</sub> CH <sub>2</sub> —C1 0 CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	106 \$ 107.5	1. 00(3H, t, J=7. 4) 1. 76(2H, q, J=7. 4) 2. 88(6H, s) 4. 10(2H, s) 4. 44-4. 50(2H, m) 7. 12-7. 22(5H, m) 8. 08(1H, d, J=7. 9) 8. 55(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>
51	H <sub>8</sub> C CI	H <sub>a</sub> Cl CH <sub>2</sub> ————————————————————————————————————	108.5 \$ 109.5	1. 00(3H. t. J=7. 4) 1. 78(2H. q. J=7. 4) 2. 84(6H. s) 4. 17(2H. s) 4. 46-4. 52(2H. m) 6. 89-6. 92(1H. m) 7. 08-7. 18(3H. m) 7. 35-7. 39(1H. m) 8. 12(1H. d. J=7. 9) 8. 56(1H. d. J=4. 5) CDC1.

【表22】

第1表(続き)

NO.	樽	造	融 点 (℃)	<sup>1</sup> H-NMR(る: ppm 内部基準:TMS)
52	H <sub>3</sub> C C N	H₃ ✓ CH₂ — (	74 \$ 75.5	1. 00(3H, t, J=7. 4) 1. 76(2H, q, J=7. 4) 2. 88(6H, s) 3. 75(3H, s) 4. 08(2H, s) 4. 44-4. 50(2H, m) 6. 78(2H, d, J=8. 9) 7. 11-7. 15(3H, m) 8. 08(1H, d, J=7. 9) 8. 53(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>8</sub>
-53	H <sub>2</sub> C C	H <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	62. 5 \$ 64	1. 00(3H, t. J=7. 4) 1. 76(2H, q. J=7. 4) 2. 88(6H, s) 3. 75(3H, s) 4. 18(2H, s) 4. 45-4. 51(2H, m) 6. 69(1H, dd, J=2. 5, 7. 9) 6. 76-6. 81(2H, m) 7. 11-7. 18(2H, m) 8. 08(1H, d, J=7. 9) 8. 53(1H, d, J=4. 5) CDC1 <sub>3</sub>

【表23】

第1表(続き)

NO.	橨	造	融点(℃)	'H-NMR(ð: ppm. 内部基準:TMS)
54	H <sub>3</sub> C CH	OCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> O	130.5 \$ 131.5	0. 99(3H. t. J=7. 4) 1. 77(2H. q. J=7. 4) 2. 84(6H. s) 3. 88(3H. s) 4. 08(2H. s) 4. 45-4. 51(2H. m) 6. 75-6. 87(3H. m) 7. 11-7. 16(2H. m) 8. 12(1H. d. J=7. 9) 8. 54(1H. d. J=5. 0) CDC13
55	H <sub>3</sub> C CH	-CH <sub>2</sub> = 0	167 \$ 169	2. 25(3H. s) 3. 05(6H, s) 7. 12-7. 51(5H, n) 8. 17(1H. d. J=7. 9) 8. 36(1H. d. J=4. 6) CDCl <sub>3</sub>
56	H <sub>2</sub> C CH	3 - CH 2 = 0	210 - \$ 212	2. 25(3H. s) 3. 05(6H. s) 7. 13(1H. dd. J=4. 7. 7. 9) 7. 25-7. 35(2H. m) 7. 45-7. 65(3H. m) 8. 17(1H. d. J=7. 9) 8. 36(1H. d. J=4. 7) CDC1;

【表24】

第1表(続き)

NO.	樽	造	融 点 (°C)	'H-NMR(ð: ppm 内部基準:TMS)
57	O N N CH <sub>2</sub> (	∕ CH3 NO CH2 CH3	97 \$ 98	1. 01 (3H, t, J=7. 4) 1. 69-1. 83(2H, m) 2. 31 (3H, s) 3. 10-3. 50(4H, brs) 3. 90-4. 00(4H, m) 4. 45-4. 51 (2H, m) 7. 16(1H, dd, J=4. 7, 8. 0) 8. 28(1H, d, J=8. 0) 8. 54(1H, d, J=4. 7) CDC1 <sub>3</sub>
58		_ CH₃ ≥ 0 – C1	200 S 202	2. 33(3H, s) 3. 20-3. 40(2H, m) 3. 85-3. 99(2H, m) 7. 10-7. 56(5H, m) 8. 32(1H, d, J=7. 9) 8. 39(1H, d, J=4. 7) CDCL <sub>3</sub>
59	NHCF N N	Is CH₃ ©O	189 \$ 191	2. 24(3H, s) 3. 18(3H, s) 4. 09(1H, brs) 7. 08-7. 53(5H, m) 8. 09(1H, d, J=7. 8) 8. 39(1H, d, J=4. 7) CDC1:

【表25】

第1表 (続き)

NO.	構	造	融 点 (℃)	'H-NAR(る: ppm. 内部基準:TMS)
60	H₃C CH₁ N N CH₂CH	-CH₃ •O	52 \$ 53	1. 01 (3H, t, J=7. 4) 1. 70-1. 83(2H, m) 2. 23(3H, s) 2. 97(6H, s) 4. 47(2H, t, J=7. 8) 7. 13(1H, dd, J=4. 7, 7. 8) 8. 14(1H, d, J=7. 8) 8. 51(1H, d, J=4. 7) CDCl <sub>3</sub>
61	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	CH₂ O	OIL	0. 99(3H. t, J=7. 4) 1. 71-1. 83(2H. m) 2. 21(3H. s) 2. 59(3H. s) 2. 95(6H. s) 4. 48(2H. t, J=7. 8) 6. 97(1H. d. J=7. 9) 7. 99(1H, d. J=7. 9) CDC1 <sub>3</sub>

【表26】

第1表(続き)

NO.	構	造	融点 (°C)	'H-NMR(δ: ppm, 内部基準:TMS)
62		H2CH2CH2CH3 CH3 -> 0 H2CH3	oil	0.89(3H, t, J=7.4) 1.02(3H, t, J=7.4) 1.24-1.38(2H, m) 1.51-1.60(2H, m) 1.77(2H, q, J=7.4) 2.22(3H, s) 2.91(3H, s) 3.15(2H, t, J=7.4) 4.44-4.50(2H, m) 7.13(1H, dd, J=5.0, 7.9) 8.16(1H, d, J=7.9) 8.51(1H, d, J=5.0) CDC1 <sub>3</sub>
63	NHCH N N CH₂C	3 _CH3 >0 H2CH3	136 \$ 138	1.00(3H, t, J=7.4) 1.69-1.81(2H, m) 2.23(3H, s) 3.08(3H, s) 3.85(1H, brs) 4.46(2H, t, J=7.6) 7.12(1H, dd. J=4.6, 7.9) 8.06(1H, d, J=7.9) 8.53(1H, d, J=4.6) CDC1 <sub>8</sub>
:				

【表27】

第1表 (続き)

NO.	構	造	融 点 (°C)	'H-NAR(る: ppm, 内部基準:TMS)
64	OH N N CH <sub>2</sub> C	NH	129 \$ 131	0. 91 (3H. t. J=7. 5) 1. 21 (3H. t. J=7. 3) 1. 53-1. 70(2H. m) 3. 06(2H. q. J=7. 8) 4. 24(2H. t. J=7. 5) 7. 18(1H. dd, J=4. 7. 7. 7) 8. 36(1H. d. J=7. 7) 8. 58(1H. d. J=4. 7) 9. 65(1H. brs) 12. 53(1H. brs) DMSO-ds
65	OH	NH C-CH₂CH₃ ≈0	216 \$ 218	1. 19(3H, t, J=7. 3) 3. 04(2H, q, J=7. 3) 7. 17-7. 53(5H, m) 8. 36(1H, d, J=4. 4) 8. 39(1H, d, J=7. 3) 9. 72(1H, brs) 12. 37(1H, brs) DMSO-ds
66	OH OH	NH - C-CH2 - >0 - CI	189 \$ 192	4. 62(2H, s) 7. 17-7. 60(10H, m) 8. 35(1H, d. J=4. 3) 8. 40(1H, d. J=7. 3) 9. 80(1H, brs) 12. 31(1H, brs)  DMSO-de

【表28】

第1表(続き)

NO.	構	造	融 点 (°C)	'H-NMR(る: ppm 内部基準:TMS)
67	OH N N CH2	NH C-CH₃ 0 CH₂CH₃	191.5 \$ 193	0. 97(3H, t. J=7. 4) 1. 67(2H, q, J=7. 4) 2. 71(3H, s) 4. 25-4. 31(2H, m) 7. 25(1H, dd. J=4. 5, 7. 9) 8. 41(1H, d, J=7. 9) 8. 65(1H, d, J=4. 5) 9. 80(1H, br) 12. 48(1H, br) DMSO-d <sub>6</sub>
68	OH N	NH C-CH; 0	260 . S . 262 decomp	2. 61 (3H, s) 7. 10-7. 51 (5H, m) 8. 31-8. 42 (2H, m) 9. 79 (1H, brs) 12. 32 (1H, brs) DMSO-d <sub>6</sub>
69	OH N	NH C 0	209 \$ 211	7. 15-7. 55(10H, m) 8. 32-8. 41(2H, m) 9. 95(1H, brs) 12. 28(1H. brs) DMSO-d <sub>6</sub>

【表29】

## 第1表 (続き)

NO.	構	造	融 点 (°C)	'H-NMR(ð: ppm 内部基準:TMS)
70	OH N	NH C-ch, O	>300 (decomp.)	2. 70(3H. s) 7. 24-7. 31(3H, m) 7. 45-7. 59(3H, m) 8. 49(1H. d. J=4. 5) 8. 47(1H. d. J=7. 9) 9. 87(1H. brs) 12. 44(1H, brs) DMSO-d <sub>6</sub>
71	OH N N	NH C	268 \$ 270 (decomp.)	7. 24-7. 31 (3H, m) 7. 42-7. 56 (8H, m) 8. 40-8. 49 (2H, m) 9. 94 (1H, brs) 12. 36 (1H, brs) DMSO-d <sub>6</sub>
-72	OH N	NH ∕C — CH2CH3 O	265	1. 19(3H. t, J=7. 4) 3. 05(2H. q, J=7. 4) 7. 16-7. 24(3H, m) 7. 37-7. 51(3H, m) 8. 35(1H. d, J=5. 0) 8. 40(1H. d, J=7. 4) 9. 71(1H. brs) 12. 39(1H. brs) DMSO-d <sub>6</sub>

フロントページの続き

(72)発明者 橋本 謹治

徳島県鳴門市撫養町北浜字宮の東7番地の

8

(72)発明者 杉本 幸雄

徳島県鳴門市大津町吉永79-1

(72)発明者 萩 彰文

徳島県板野郡松茂町満穂字満穂開拓96-1

(72)発明者 上迫 卓司

徳島県板野郡松茂町広島宇南川向51番地の

6



【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第3部門第2区分

【発行日】平成10年(1998) 10月20日

【公開番号】特開平7-126268

【公開日】平成7年(1995)5月16日

【年通号数】公開特許公報7-1263

【出願番号】特願平5-272507

【国際特許分類第6版】

C07D 471/04 114 A61K 31/435 ABE

> 31/44 AAH 31/535 AAG

ABB

[FI]

CO7D 471/04 114 A

A61K 31/435 ABE

31/44 AAH

31/535 AAG

ABB

【手続補正書】

【提出日】平成9年4月9日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式

【化1】

〔式中、R<sup>1</sup>はヒドロキシル、低級アルキルアミノ基、 ジ低級アルキルアミノ基、モルホリノ基、ピペリジノ基 とは3 - チアゾリジニル基を、R<sup>2</sup>は基

【化2】

$$-CH-R^{5}$$

(式中、R<sup>5</sup>は水素原子又はヒドロキシルを、R<sup>6</sup>は水 素原子、低級アルキル基、ピリジル基、チエニル基又は 置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の 1~2個を有することのあるフェニル基を示す)又は基 【化3】

(式中、 $R^7$ は低級アルキル基、フェニル基又はフェニル低級アルキル基を示す)を、 $R^3$ は低級アルキル基又は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の $1\sim2$  個を有することのあるフェニル基を、 $R^4$  は水素原子又は低級アルキル基を示す。〕で表される1, 8ーナフチリジン誘導体。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0004

【補正方法】変更

【補正内容】

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明によれば下記一般式(1)で表される1,8ーナフチリジン誘導体が提供される。

【化4】



〔式中、R<sup>1</sup>はヒドロキシル、低級アルキルアミノ基、 ジ低級アルキルアミノ基、モルホリノ基、ピペリジノ基 又は3ーチアゾリジニル基を、R<sup>2</sup>は基 【化5】

 $\begin{array}{c} -\text{ C H}-\text{ R}^{5} \\ \stackrel{\mid}{\text{ R}}^{6} \end{array}$ 

(式中、R<sup>5</sup>は水素原子又はヒドロキシルを、R<sup>6</sup>は水 素原子、低級アルキル基、ピリジル基、チエニル基又は 置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の  $1 \sim 2$  個を有することのあるフェニル基を示す)又は基 【化 6 】

- C = N H

(式中、 $R^{7}$ は低級アルキル基、フェニル基又はフェニル低級アルキル基を示す)を、 $R^{3}$ は低級アルキル基又は置換基として低級アルコキシ基もしくはハロゲン原子の $1\sim2$  個を有することのあるフェニル基を、 $R^{4}$ は水素原子又は低級アルキル基を示す。〕

## pct/us04/09342

- ANSWER 2 OF 7 CAPLUS COPYRIGHT 2004 ACS on STN 1995:257052 CAPLUS
- AN
- DN
- TI ΑU
- A facile synthesis of 5-phenylimidazo[4,5-c][1,8]naphthyridin-4(5H)-one Kuge, Yukihiro; Kato, Nobuyuki; Sugaya, Toru; Tomioka, Shinji Sakai Res. Lab., Kyowa Hakko Kogyo Co. Ltd., Osaka, 590, Japan Synthetic Communications (1994), 24(22), 3289-96 CODEN: SYNCAV; ISSN: 0039-7911 cs
- so
- PB Dekker
- DTJournal
- LΑ English
- os CASREACT 122:105714
- 1-Phenyl-3-nitroso-4-amino-1,8-naphthyridin-2(1H)-one was prepared on a large scale and was converted to 5-phenylimidazo[4,5-c][1,8]naphthyridin-4(5H)-one (KF17625), which exhibits potent antiasthmatic activity. AB
- 160623-94-9P
  RL: SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation) ΙT
- (preparation of) 160623-94-9 CAPLUS
- RN
- 1,8-Naphthyridin-2(1H)-one, 4-amino-1-phenyl- (9CI) (CA INDEX NAME) CN

3,